BEST AVAILABLE COPY

PCT/JP 2004/015471

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

25.10.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日
Date of Application:

2003年10月31日

出願番号 Application Number: 特願2003-372467

77

REC'D 16 DEC 2004

[ST. 10/C]:

[JP2003-372467]

WIPO PCT

出 願 人
Applicant(s):

三井化学株式会社

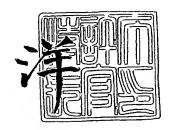
PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

官

2004年12月 2日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office), "





特許願 【書類名】 P0002704 【整理番号】 平成15年10月31日 【提出日】 【あて先】 特許庁長官 殿 C07C229/00 【国際特許分類】 【発明者】 千葉県茂原市東郷1144 三井化学株式会社内 【住所又は居所】 海老原 耕一 【氏名】 【発明者】 千葉県茂原市東郷1144 三井化学株式会社内 【住所又は居所】 森實 邦彦 【氏名】 【発明者】 千葉県茂原市東郷1144 三井化学株式会社内 【住所又は居所】 戸村 直文 【氏名】 【発明者】 千葉県茂原市東郷1144 三井化学株式会社内 【住所又は居所】 江崎 竜太郎 【氏名】 【発明者】 三井化学株式会社内 千葉県茂原市東郷1144 【住所又は居所】 末永 真子 【氏名】 【発明者】 千葉県茂原市東郷1144 三井化学株式会社内 【住所又は居所】 長田 悠子 【氏名】 【特許出願人】 【識別番号】 000005887 三井化学株式会社 【氏名又は名称】 中西 宏幸 【代表者】 【手数料の表示】 【予納台帳番号】 005278 【納付金額】 21,000円 【提出物件の目録】 特許請求の範囲 1 【物件名】 明細書 1 【物件名】 要約書 1 【物件名】



【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

[式中、R1はハロゲンで置換された炭素数1~6のアルキル基、ハロゲンで置換された 炭素数3~6のシクロアルキル基、ハロゲンで置換された炭素数2~6のアルケニル基ま たはハロゲンで置換された炭素数3~6のシクロアルケニル基を表し、R2およびR7は それぞれ独立して水素原子、炭素数1~6のアルキル基、炭素数3~6のシクロアルキル 基、炭素数2~6のアルケニル基、炭素数3~6のシクロアルケニル基、炭素数2~6の アルキニル基、置換されていてもよいアリールアルキル基、置換されていてもよいアリー ル基またはアシル基を表し、R3およびR4はそれぞれ独立して水素原子、置換されてい てもよい炭素数1~6のアルキル基、置換されていてもよい炭素数3~6のシクロアルキ ル基、炭素数2~6のアルケニル基、炭素数3~6のシクロアルケニル基、炭素数2~6 のアルキニル基、置換されていてもよいアリールアルキル基、置換されていてもよいヘテ ロアリールアルキル基、置換されていてもよいアリール基または置換されていてもよいへ テロアリール基を表すか、あるいは結合している炭素原子を含む炭素数3~6のシクロア ルキル基を表し、R5およびR6はそれぞれ独立して水素原子、炭素数1~6のアルキル 基、炭素数3~6のシクロアルキル基、炭素数2~6のアルケニル基、炭素数3~6のシ クロアルケニル基、炭素数2~6のアルキニル基、置換されていてもよいアリールアルキ ル基または置換されていてもよいアリール基を表し、R8は置換されていてもよいアリー ルアルキル基、置換されていてもよいアリール基または置換されていてもよいヘテロアリ ール基を表す。] で表されるジアミン誘導体。

【請求項2】

R2およびR7はそれぞれ独立して水素原子、炭素数 $1\sim6$ のアルキル基、炭素数 $3\sim6$ のシクロアルキル基、置換されていてもよいアリールアルキル基、置換されていてもよいアリール基またはアシル基を表し、R3およびR4はそれぞれ独立して水素原子、置換されていてもよい炭素数 $1\sim6$ のアルキル基、置換されていてもよい炭素数 $3\sim6$ のシクロアルキル基、炭素数 $2\sim6$ のアルケニル基、置換されていてもよいアリールアルキル基、置換されていてもよいアリールアルキル基、では置換されていてもよいヘテロアリールアルキル基、置換されていてもよいアリール基または置換されていてもよいヘテロアリール基を表すか、あるいは結合している炭素原子を含む炭素数 $3\sim6$ のシクロアルキル基を表し、R5およびR6はそれぞれ独立して水素原子、炭素数 $1\sim6$ のアルキル基、炭素数 $3\sim6$ のシクロアルキル基、置換されていてもよいアリールアルキル基または置換されていてもよいアリール基である上記請求項1記載のジアミン誘導体。

【請求項3】

R2およびR7はそれぞれ独立して水素原子、炭素数 $1\sim6$ のアルキル基またはアシル基を表し、R3およびR4はそれぞれ独立して水素原子、置換されていてもよい炭素数 $1\sim6$ のアルキル基、置換されていてもよい炭素数 $3\sim6$ のシクロアルキル基、置換されていてもよいアリールアルキル基または置換されていてもよいアリール基を表すか、あるいは結合している炭素原子を含む炭素数 $3\sim6$ のシクロアルキル基を表し、R5およびR6はそれぞれ独立して水素原子または炭素数 $1\sim6$ のアルキル基である上記請求項2記載のジアミン誘導体。

【請求項4】

R2、R5、R6およびR7が水素原子である上記請求項3記載のジアミン誘導体。



【請求項5】

上記請求項1~請求項4の何れか一項に記載のジアミン誘導体を有効成分として含有することを特徴とする農園芸用殺菌剤。

【請求項6】

式(2)(化2)

 [式中、R1、R2、R3、R4、R5、R6およびR7は請求項1と同じ意味を表す。

] で表される化合物を式(3)(化3)

$$\begin{array}{ccc}
\chi & R8 \\
\downarrow & & (3)
\end{array}$$

[式中、R8は請求項1と同じ意味を表し、Xは脱離基を表す。] で表される化合物と反応させることを特徴とする、請求項1記載のジアミン誘導体の製造方法。

【請求項7】

式 (2) (化2) で表される化合物を式(4) (化4)

【化4】

[式中、R8は請求項1と同じ意味を表す。]で表される化合物と縮合させることを特徴とする、請求項1記載のジアミン誘導体の製造方法。

【請求項8】

式(5)(化5)

【化5】

[式中、R2、R3、R4、R5、R6、R7およびR8は請求項1と同じ意味を表す。] で表される化合物を式(6)(化6)

[1½ 6] 0 R1 (6)

[式中、R1は請求項1と同じ意味を表し、Xは脱離基を表す。] で表される化合物と反応させることを特徴とする、請求項1記載のジアミン誘導体の製造方法。



【書類名】明細書

【発明の名称】ジアミン誘導体、その製造方法およびそれらを有効成分とする殺菌剤 【技術分野】

[0001]

本発明は新規なジアミン誘導体とその製造方法、およびそれらを有効成分とする農園芸 用殺菌剤に関するものである。

【背景技術】

[0002]

病害虫防除が水稲栽培に於いて果たす役割は大きく、特にイネいもち病は重要な病害として種々の殺菌剤が開発され、利用されている。しかしながら、殺菌活性や有用作物に対する害において必ずしも十分なものはない。また近年、農園芸用殺菌剤の多用により薬剤に対する耐性菌が出現し、既存の薬剤では十分な活性を示さないことがある。以上から、低濃度で有害菌を防除できる新しい殺菌剤が求められている。また、特開2003-096046公報には本発明の化合物とは異なるジアミン誘導体及びそれらを有効成分とする殺菌剤が開示されている。しかしながら、ここには、ハロゲン置換されたアルキル基ならびにアルケニル基等を持つオキシカルボニル基を有するジアミン誘導体の有用性にはなんら記載されていない。

【特許文献1】特開2003-096046 (WO2003008372)

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0003]

本発明は、イネいもち病に対し優れた防除効果を示すジアミン誘導体を提供することを 目的とする。

【課題を解決するための手段】

[0004]

本発明者らは、今般、ジアミン誘導体の中でも特にハロゲン置換されたアルキル基ならびにアルケニル基等を持つオキシカルボニル基を有するジアミン誘導体が、イネいもち病に対して高い防除効果を示すことを見出した。この防除効果は、例えば特開2003-096046に開示されているような他のジアミン誘導体により得られる効果よりも顕著に優れていることを見出し、本発明を完成させた。

[0005]

すなわち本発明は、以下の通りである。

[1]. 式(1)(化1)

[0006]

【化1】

$$R1$$
 0
 $R3$
 $R4$
 $R7$
 $R8$
 $R8$
 $R9$
 $R1$
 $R2$
 $R5$
 $R6$
 $R6$
 $R8$

[0007]

[式中、R1はハロゲンで置換された炭素数1~6のアルキル基、ハロゲンで置換された炭素数3~6のシクロアルキル基、ハロゲンで置換された炭素数2~6のアルケニル基またはハロゲンで置換された炭素数3~6のシクロアルケニル基を表し、R2およびR7はそれぞれ独立して水素原子、炭素数1~6のアルキル基、炭素数3~6のシクロアルケニル基、炭素数2~6のアルケニル基、炭素数2~6のアルケニル基、炭素数2~6のアルケニル基、置換されていてもよいアリールアルキル基、置換されていてもよいアリール基またはアシル基を表し、R3およびR4はそれぞれ独立して水素原子、置換されていてもよい炭素数1~6のアルキル基、置換されていてもよい炭素数3~6のシクロアルキル基、炭素数2~6のアルケニル基、炭素数2~6のシクロアルケニル基、炭素数2~6のアルケニル基、炭素数2~6



のアルキニル基、置換されていてもよいアリールアルキル基、置換されていてもよいヘテ ロアリールアルキル基、置換されていてもよいアリール基または置換されていてもよいへ テロアリール基を表すか、あるいは結合している炭素原子を含む炭素数3~6のシクロア ルキル基を表し、R5およびR6はそれぞれ独立して水素原子、炭素数1~6のアルキル 基、炭素数3~6のシクロアルキル基、炭素数2~6のアルケニル基、炭素数3~6のシ クロアルケニル基、炭素数2~6のアルキニル基、置換されていてもよいアリールアルキ ル基または置換されていてもよいアリール基を表し、R8は置換されていてもよいアリー ルアルキル基、置換されていてもよいアリール基または置換されていてもよいヘテロアリ ール基を表す。〕で表されるジアミン誘導体。

[2]. 上記[1]に記載のジアミン誘導体を有効成分として含有することを特徴とする農 園芸用殺菌剤。

[0008]

【化2】

[式中、R1、R2、R3、R4、R5、R6およびR7は[1] と同じ意味を表す。] で表される化合物を式(3)(化3)

[0010]

 $[0\ 0\ 1\ 1\]$

[式中、R8は[1]と同じ意味を表し、Xは脱離基を表す。] で表される化合物と反応さ せることを特徴とする、[1]記載のジアミン誘導体の製造方法。

[4]. 式(2)(化2)で表される化合物を式(4)(化4)

[0012]

【化4】

[式中、R8は[1]と同じ意味を表す。] で表される化合物と縮合させることを特徴とす る、[1]記載のジアミン誘導体の製造方法。

[5]. 式(5)(化5)

[0014]

[式中、R 2 、R 3 、R 4 、R 5 、R 6 、R 7 およびR 8 は[1]と同じ意味を表す。] で 出証特2004-3109908



表される化合物を式(6)(化6)

[0016] 【化6】

[0017]

[式中、R1は[1]と同じ意味を表し、Xは脱離基を表す。] で表される化合物と反応さ せることを特徴とする、[1]記載のジアミン誘導体の製造方法。

【発明の効果】

[0018]

本発明に係るジアミン誘導体は、ハロゲン置換されたアルキル基ならびにアルケニル基 等を持つオキシカルボニル基を有することでイネいもち病に対して優れた防除効果を示す

【発明を実施するための最良の形態】

[0019]

以下に本発明を詳細に説明する。

式 (1) で表されるジアミン誘導体およびその製造方法において、下記に限定されるも のではないが代表的な置換基の例として以下のものが挙げられる。ハロゲンで置換された 炭素数1~6のアルキル基の例としてクロロメチル基、2-クロロエチル基、2,2,2-トリク ロロエチル基、3-クロロ-1-プロピル基、4-クロロ-1-プチル基等の塩素置換アルキル基、 2-フルオロエチル基、2,2,2-トリフルオロエチル基、1,1,1,3,3,3-ヘキサフルオロ-2-プ ロピル基、1,3-ジフルオロ-2-プロピル基、5-フルオロ-1-ペンチル基、6,6,6,5,5,4,4,3, 3-ノナフルオロ-1-ヘキシル基、1-エトキシ-2,2,2-トリフルオロエチル基等のフッ素置換 アルキル基、2-ブロモエチル基、1,3-ジブロモ-2-プロピル基等の臭素置換アルキル基、2 -ヨードエチル基等のヨウ素置換アルキル基、3-ブロモ-1,1,1-トリフルオロ-2-プロピル 基等の2種以上のハロゲンを含むアルキル基等が挙げられる。ハロゲンで置換された炭素 数3~6のシクロアルキル基としては、クロロシクロプロピル基、2-フルオロシクロブチ ル基、2-クロロシクロペンチル基、2-クロロシクロヘキシル基、3-クロロシクロヘキシル 基、4-クロロシクロヘキシル基等の塩素置換シクロアルキル基、2-フルオロシクロヘキシ ル基、テトラフルオロシクロプロピル基等のフッ素置換シクロアルキル基、2-プロモシク ロヘキシル基等の臭素置換シクロアルキル基、2-ヨードシクロヘキシル基等のヨウ素置換 シクロアルキル基等が挙げられる。ハロゲンで置換された炭素数2~6のアルケニル基と しては、2-クロロ-2-プロペニル基、5-クロロ-4-ペンテニル基等の塩素置換アルケニル基 、4,4,4-トリフルオロ-2-ブテニル基、6,6,6-トリフルオロ-5-ヘキセニル基等のフッ素置 換アルケニル基等が挙げられる。ハロゲンで置換された炭素数3~6のシクロアルケニル 基としては、2-クロロ-2-シクロプロペニル基、3-クロロ-3-シクロペンテニル基、2-クロ ロ-2-シクロヘキセニル基等の塩素置換シクロアルケニル基、2-フルオロ-2-シクロプテニ ル基等のフッ素置換シクロアルケニル基等が挙げられる。

[0020]

炭素数1~6のアルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ペン チル基、ヘキシル基等を、炭素数3~6のシクロアルキル基としては、シクロプロピル基 、シクロプチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基等を、炭素数2~6のアルケニ ル基としては、ビニル基、プロペニル基、プテニル基、ペンテニル基、ヘキセニル基等を 、炭素数3~6のシクロアルケニル基としては、シクロプロペニル基、シクロプテニル基 、シクロペンテニル基、シクロヘキセニル基等を、炭素数2~6のアルキニル基としては 、エチニル基、プロピニル基、プチニル基、ペンチニル基、ヘキシニル基等を、アリール 基としては、フェニル基、ナフチル基等を、ヘテロアリール基としては、ピリジル基、ピ リミジル基、チエニル基、フラニル基、ピラゾリル基、イミダゾリル基、イソチアゾリル



基、イソキサゾリル基、インドリル基、キノリル基、ベンゾフラニル基、ベンゾチエニル 基、ベンゾオキサゾリル基、ベンゾイソキサゾリル基、ベンズイミダゾリル基、ベンゾチ アゾリル基、ベンゾイソチアゾリル基等を、アシル基としては、アセチル基等のアルキル カルボニル基またはベンゾイル基等のアリールカルボニル基等を、アリール基およびヘテ ロアリール基の置換基としては、メチル基、エチル基、プロピル基またはブチル基等のア ルキル基、シクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペンチル基またはシクロヘキシル 基等のシクロアルキル基、トリフルオロメチル基、ジフルオロメチル基、ブロモジフルオ ロメチル基またはトリフルオロエチル基等のハロゲン置換アルキル基、メトキシ基、エト キシ基、プロポキシ基またはブトキシ基等のアルコキシ基、トリフルオロメトキシ基、ジ フルオロメトキシ基またはトリフルオロエトキシ基等のハロゲン置換アルコキシ基、メチ ルチオ基、エチルチオ基、プロピルチオ基またはブチルチオ基等のアルキルチオ基、トリ フルオロメチルチオ基、ジフルオロメチルチオ基またはトリフルオロエチルチオ基等のハ ロゲン置換アルキルチオ基、メタンスルフィニル基、エタンスルフィニル基、プロパンス ルフィニル基またはブタンスルフィニル基等のアルキルスルフィニル基、トリフルオロメ タンスルフィニル基、ジフルオロメタンスルフィニル基またはトリフルオロエタンスルフ イニル基等のハロゲン置換アルキルスルフィニル基、メタンスルホニル基、エタンスルホ ニル基、プロパンスルホニル基またはブタンスルホニル基等のアルキルスルホニル基、ト リフルオロメタンスルホニル基、ジフルオロメタンスルホニル基またはトリフルオロエタ ンスルホニル基等のハロゲン置換アルキルスルホニル基、メタンスルホンアミド基、エタ ンスルホンアミド基、プロパンスルホンアミド基またはブタンスルホンアミド基等のアル キルスルホンアミド基、トリフルオロメタンスルホンアミド基、ジフルオロメタンスルホ ンアミド基またはトリフルオロエタンスルホンアミド基等のハロゲン置換アルキルスルホ ンアミド基、フッ素原子、塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子のハロゲン原子、アセチ ル基またはベンゾイル基等のアシル基をそれぞれ例示することができる。

[0021]

式 (3) および式 (6) で表される化合物において、Xで表される脱離基としては、塩 素原子に代表されるハロゲン原子、メトキシ基およびエトキシ基に代表されるアルコキシ 基、フェノキシ基に代表されるアリールオキシ基、アセチルオキシ基およびベンゾイルオ キシ基に代表されるアシルオキシ基、メトキシカルボニルオキシ基に代表されるアルコキ シカルボニルオキシ基、フェニルカルボニルオキシ基に代表されるアリールカルボニルオ キシ基、N-ヒドロキシコハク酸イミド、1-ヒドロキシベンゾトリアゾールならびにイミダ ゾール基等をそれぞれ例示することができる。

[0022]

式(1)で表される本発明の化合物は新規化合物であり、式(1)で表される化合物は 反応式(1)(化7)に記載の方法により製造することができる。

[0023]

【化7】

反応式(1)

[0024]

[式中、R1 、R2 、R3 、R4 、R5、R6およびR7は式(2) (化2) と同じ 意味を表し、R8およびXは式(3)(化3)と同じ意味を表す。]

反応式(1)において、式(2)で表されるジアミン誘導体およびその塩を式(3)で 表される公知のカルボニル化合物と無溶媒もしくは溶媒中、無塩基もしくは塩基の存在下 で反応させることにより、式(1)で表されるジアミン誘導体を製造できる。



[0025]

反応式 (1) で表される反応に用いられる塩基としては、水酸化ナトリウム、水酸化カ リウム等の水酸化アルカリ金属類、水酸化マグネシウム、水酸化カルシウム等の水酸化ア ルカリ土類金属類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等の水素化アルカリ金属類、ナト リウムメトキシド、ナトリウムエトキシド等のアルカリ金属アルコラート類、酸化ナトリ ウム等のアルカリ金属酸化物類、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム等の炭酸塩類、燐酸三カ リウム、燐酸三ナトリウム、燐酸一水素二カリウム、燐酸一水素二ナトリウム等の燐酸塩 類、酢酸ナトリウム、酢酸カリウム等の酢酸塩類、ピリジン、4-(ジメチルアミノ)ピ リジン、トリエチルアミン、ジアザビシクロウンデセン等の有機塩基類等を挙げることが できる。

これらの塩基の使用量は特に制限されるものではなく、上記有機塩基類を用いた場合に は溶媒として使用することもできる。

[0026]

反応式 (1) で表される反応に用いられる溶媒としては、水、メタノール、エタノール 、プロパノール、ブタノール等のアルコール類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロ ゲン化炭化水素類、ペンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、ヘキサン、ヘ プタン等の脂肪族炭化水素類、ジメチルホルムアミド(DMF)、ジメチルアセトアミド (DMA)、ジメチルスルホキシド (DMSO)、1,3-ジメチル-2-イミダゾリジ ノン (DMI)、1-メチル-2-ピロリドン (NMP) 等の非プロトン性極性溶媒、エ チルエーテル、イソプロピルエーテル、1,2-ジメトキシエタン(DME)、テトラヒ ドロフラン(THF)、ジオキサン等のエーテル類、アセトニトリル、プロピオニトリル 等のニトリル類等を挙げることができる。

[0027]

式(3)で表されるカルボニル化合物の当量は式(2)で表される化合物に対し、1~ 2 当量が好ましく、より好ましくは1~1. 2 当量である。

[0028]

上記反応の反応温度および反応時間は広範囲に変化させることができる。一般的には、 反応温度は-20~200℃が好ましく、より好ましくは0~100℃、反応時間は0. $0.1\sim5.0$ 時間が好ましく、より好ましくは $0.1\sim1.5$ 時間である。

[0029]

反応式(1)の式(2)で表されるアミン誘導体およびその塩は、市販されているもの 以外は、例えば、ガブリエル法、デルピン法、シアノ基やアミド、イミン、オキシム等の 還元のような公知のアミン合成法やテトラヘドロン・アシンメトリー(Tetrahed ron Asymmetry), 第11巻, 第1907頁(2000年)に記載の方法に より、容易に製造できる。

[0030]

反応式(1)の式(3)で表される化合物は、式(4)で表される公知のカルボン酸誘 導体を塩化チオニル、オキザリルクロライド、ホスゲン、オキシ塩化リン、三塩化リン、 五塩化リン、臭化チオニル、三臭化リン、ジエチルアミノ硫黄トリフルオリド、1,1' ーカルボニルビスー1Hーイミダゾール等と反応させるという常法により製造できる。

[0031]

反応式(1)の式(3)で表される化合物は、式(4)で表される公知のカルボン酸誘 導体をメチルアルコール、エチルアルコール等のアルコール類やフェノール、ニトロフェ ノール等のフェノール類と反応させるという常法によっても製造できる。

[0032]

反応式(1)の式(3)で表される化合物は、式(4)で表される公知のカルボン酸誘 導体をクロロ蟻酸メチル、クロロ蟻酸フェニル等のクロロ蟻酸エステル類と反応させると いう常法によっても製造できる。

[0033]

反応式(1)の式(3)で表される化合物は、式(4)で表される公知のカルボン酸誘



導体をN-ヒドロキシコハク酸イミド、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール等と反応させる という常法によっても製造できる。

[0034]

式(1)で表される本発明の化合物は、反応式(2)(化8)に記載の方法によっても 製造することができる。

[0035] 【化8】

反応式(2)

[0036]

[式中、R1、R2、R3、R4、R5、R6およびR7は式(2) (化2) と同じ 意味を表し、R 8 は式(4)(化4)と同じ意味を表す。]

反応式 (2) において、式 (2) で表されるジアミン誘導体およびその塩を式 (4) で 表される公知のカルボン酸誘導体と無溶媒もしくは溶媒中、縮合させることにより、式(1) で表されるジアミン誘導体を製造できる。

[0037]

この場合の縮合剤としては、N, N '-ジシクロヘキシルカルボジイミド、1, 1'-カルボニルビス-1H-イミダゾール、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル) カルボジイミド・塩酸塩、2ークロロー1, 3ージメチルイミダゾリウムクロリド等が 使用できる。

縮合剤の使用量は式(4)で表される化合物に対し、 $1\sim2$ 当量であり、好ましくは 1~1.2当量である。

[0038]

またこの場合の有機溶媒としては、反応式 (1) で示される方法で使用されるものと同 様のものが使用できる。

[0039]

式 (4) で表されるカルボン酸誘導体の使用量は式 (2) で表されるジアミン誘導体に 対して1~2当量、好ましくは1~1.2当量である。

[0040]

上記反応の反応温度および反応時間は広範囲に変化させることができる。一般的には、 反応温度は−20~200℃であり、好ましくは0~100℃である。反応時間は0.0 $1\sim5$ 0 時間であり、好ましくは0. $1\sim1$ 5 時間である。

[0041]

式 (1) で表される本発明の化合物は、反応式 (3) (化9) に記載の方法によっても 製造することができる。

[0042] 【化9】

反応式(3)

[0043]



[式中、R2、R3、R4、R5、R6、R7およびR8は式(5) (化5) と同じ 意味を表し、R1およびXは式(6)(化6)と同じ意味を表す。]

反応式(3)において、式(5)で表されるジアミン誘導体およびその塩を式(6)で 表される公知の化合物と無溶媒もしくは溶媒中、無塩基もしくは塩基の存在下で反応させ ることにより、式(1)で表されるジアミン誘導体を製造できる。

[0044]

反応式(3)の式(6)で表される化合物は、対応するアルコール類をホスゲン、トリ ホスゲン等のホスゲン類、フェニルクロロホルメート等のクロロ蟻酸エステル類等と反応 させるという常法により製造できる。

[0045]

また、この場合の塩基としては、反応式(1)で示される方法で使用されるものと同様 のものが使用できる。

これらの塩基の使用量は特に制限されるものではなく、上記有機塩基類を用いた場合に は溶媒として使用することもできる。

[0046]

また、この場合の有機溶媒としては、反応式(1)で示される方法で使用されるものと 同様のものが使用できる。

[0047]

式(6)で表される化合物の使用量は式(5)で表されるジアミン誘導体に対して1~ 4 当量、好ましくは1~2当量である。

[0048]

上記反応の反応温度および反応時間は広範囲に変化させることができる。一般的には、 反応温度は-20~200℃であり、好ましくは0~100℃である。反応時間は0.0 $1\sim5$ 0 時間であり、好ましくは0. $1\sim1$ 5 時間である。

[0049]

式(1)で表されるジアミン誘導体は、置換基の種類によっては不斉炭素が存在し、光 学異性体、ジアステレオ異性体、ラセミ体および任意の割合の混合物として存在し得る。 この種の全ての異性体ならびにその混合物も本発明に包含される。

[0050]

本発明化合物である式(1)で表されるジアミン誘導体を有効成分として含有する農園 芸用殺菌剤は、イネのいもち病(Pyricularia oryzae)等に対し、優 れた防除効果を示す。

[0051]

本発明化合物である式 (1) で表されるジアミン誘導体は、他の殺菌剤や殺虫剤、除草 剤植物成長調節剤等の農薬、土壌改良剤または肥効性物質との混合使用は勿論のこと、こ れらとの混合製剤も可能である。

[0052]

本発明の化合物はそのまま使用しても良いが、固体または液体の希釈剤を包含する担体 と混合した組成物の形で施用するのが好ましい。ここで言う担体とは処理すべき部位への 有効成分の到達を助け、また有効成分化合物の貯蔵、輸送および取り扱いを容易にするた めに配合される合成または天然の無機または有機物質を意味する。

[0053]

適当な固体担体としては、モンモリロナイト、カオリナイトおよびベントナイト等の粘 土類、珪藻土、白土、タルク、バーミュキュライト、石膏、炭酸カルシウム、シリカゲル 、硫安等の無機物質、大豆粉、鋸屑、小麦粉等の植物性有機物質および尿素等があげられ る。

[0054]

適当な液体担体としては、トルエン、キシレン、クメン等の芳香族炭化水素類、ケロシ ン、鉱油などのパラフィン系炭化水素類、四塩化炭素、クロロホルム、ジクロロエタンな どのハロゲン系炭化水素類、アセトン、メチルエチルケトンなどのケトン類、ジオキサン



、テトラヒドロフラン、ジエチレングリコールジメチルエーテルなどのエーテル類、メタ ノール、エタノール、プロパノール、エチレングリコールなどのアルコール類、ジメチル ホルムアミド、ジメチルスルホキドおよび水等があげられる。

[0055]

さらに本発明化合物の効力を増強するために、製剤の剤型、適用場面等を考慮して目的 に応じてそれぞれ単独に、または組み合わせて次のような補助剤を使用することもできる

[0056]

補助剤としては、乳化、分散、拡展、湿潤、結合および安定化などの目的ではリグニン スルホン酸塩、アルキルベンゼンスルホン酸塩、アルキル硫酸エステル塩、ポリオキシア ルキレンアルキル硫酸塩およびポリオキシアルキレンアルキルリン酸エステル塩等のアニ オン界面活性剤、ポリオキシアルキレンアルキルエーテル、ポリオキシアルキレンアルキ ルアリールエーテル、ポリオキシアルキレンアルキルアミン、ポリオキシアルキレンアル キルアミド、ポリオキシアルキレンアルキルチオエーテル、ポリオキシアルキレン脂肪酸 エステル、グリセリン脂肪酸エステル、ソルビタン脂肪酸エステル、ポリオキシアルキレ ンソルビタン脂肪酸エステル及びポリオキシプロピレンポリオキシエチレンブロックポリ マー等の非イオン性界面活性剤、ステアリン酸カルシウム、ワックス等の滑剤、イソプロ ピルヒドロジエンホスフェート等の安定剤、その他メチルセルロース、カルボキシメチル セルロース、カゼイン、アラビアゴム等があげられる。しかし、これらの成分は以上のも のに限定されるものではない。

[0057]

本発明化合物の有効成分量は、通常粉剤では0.5~20重量%、乳剤では5~50重 量%、水和剤では10~90重量%、粒剤では0.1~20重量%およびフロアブル製剤 では10~90重量%である。一方それぞれの剤型における担体の量は、通常粉剤では6 0~99重量%、乳剤では40~95重量%、水和剤では10~90重量%、粒剤では8 0~99重量%およびフロアブル製剤では10~90重量%である。また補助剤の量は、 通常粉剤では0.1~20重量%、乳剤では1~20重量%、水和剤では0.1~20重 量%、粒剤では0.1~20重量%およびフロアブル製剤では0.1~20重量%である

[0058]

以下に実施例および試験例で本説明をさらに詳しく説明する。

【実施例1】

[0059]

N- (クロロメチルオキシカルボニル) -N '-(4-メチルベンゾイル)-3-メチル-1, 2-プタンジアミン(化合物番号1)の合成法

N-(4-メチルベンゾイル)-3-メチル-1, 2-ブタンジアミン塩酸塩0.50gのジクロロメタン溶液 6 ml にトリエチルアミン 0.39 gを氷冷下で加えた後、クロロギ 酸クロロメチル0.25gのジクロロメタン溶液2m1を氷冷下で加え室温で4時間撹拌 した。反応液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル/ヘキサン)で精製し 、標記化合物0.43gを白色結晶として得た。

【実施例2】

[0060]

N- (2, 2, 2-トリフルオロエチルオキシカルボニル) -N '-(4-メチルペンゾイル)-3-メチル-1,2-ブタンジアミン(化合物番号6)の合成法

2, 2, 2-トリフルオロエタノール0. 42gとトリエチルアミン0. 43gの混合 液にクロロギ酸4-ニトロフェニル0.78gのジクロロメタン溶液6m1を氷冷下で加 えた。反応液を氷冷下で1時間攪拌した後、N-(4-メチルベンゾイル)-3-メチル-1,2-プタンジアミン塩酸塩0.50gを氷冷下で加えた。トリエチルアミン0.21 gを氷冷下で加えた後、反応液を氷冷下で1時間、室温で2時間攪拌した。反応液を室温 で1晩放置した後に減圧濃縮し、得られた残渣に酢酸エチル50m1を加え水にて洗浄し



た。有機層を無水硫酸マグネシウムにて乾燥した後、減圧濃縮して固体を得た。得られた 固体をジイソプロピルエーテルで洗浄した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢 酸エチル/ヘキサン)で精製し、標記化合物 0.34 gを白色結晶として得た。

【実施例3】

[0061]

N-(2, 2, 2-トリクロロエチルオキシカルボニル)-N'-(4-メチルベンゾイ ル)-3-メチル-1, 2-プタンジアミン(化合物番号7)の合成法

N-(4-メチルベンゾイル)-3-メチル-1, 2-ブタンジアミン塩酸塩0.50gのジクロロメタン溶液 5mlにトリエチルアミン 0. 43 gを氷冷下で加えた後、クロロギ 酸2,2,2ートリクロロエチル0.41gを氷冷下で加え室温で4時間撹拌した。反応 液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル/ヘキサン)で精製し、標記化合 物0.52gを白色結晶として得た。

【実施例4】

[0062]

N '-(4-メチルベンゾイル)-3-メチル-1,2-ブタンジアミン(化合物番号8) の合成法

クロロギ酸4-ニトロフェニル0.78gのジクロロメタン溶液6m1に、1,1,1 , 3, 3, 3ーヘキサフルオロー2ープロパノール0.65gとトリエチルアミン0.4 3 gの混合液を氷冷下で加えた。反応液を氷冷下で1時間攪拌した後、N-(4-メチルベ ンゾイル)-3-メチル-1, 2-ブタンジアミン塩酸塩0.50gを氷冷下で加えた。 反応液を氷冷下で15分攪拌した後、トリエチルアミン0.21gを氷冷下で加えた。反 応液を氷冷下で1時間、室温で1時間攪拌した後1晩放置した。反応液にジクロロメタン 50m1を加え水にて洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムにて乾燥した後、減圧濃 縮して得られた固体をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル/ヘキサン)で 精製し、標記化合物0.38gを白色結晶として得た。

【実施例5】

[0063]

N-(2-クロロシクロヘキシルオキシカルボニル)-N'-(4-メチルベンゾイル)- 3 - メチルー1,2-ブタンジアミン(化合物番号17)の合成法

2-クロロシクロヘキサノール3.33gとピリジン1.96gのジクロロメタン溶液 50mlにクロロギ酸4ーニトロフェニル5.00gのジクロロメタン溶液25mlを氷 冷下で加えた。反応液を室温で3.5時間攪拌した後、ジクロロメタン100mlを加え 飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にて洗浄した。有機層を無水硫酸マグネシウムにて乾燥し た後、減圧濃縮して得られた油状物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメ タン/ヘキサン) で精製し、(2-クロロシクロヘキシル)-(4-ニトロフェニル)カーボ ネート4.43gを黄色油状物として得た。

(2-クロロシクロヘキシル)-(4-ニトロフェニル)カーボネート4. 43gのテトラ ヒドロフラン溶液50m1にN-(4-メチルベンゾイル)-3-メチル-1,2-ブタン ジアミン塩酸塩2.00gを氷冷下で加えた。トリエチルアミン0.78gを氷冷下で加 えた後、反応液を氷冷下で1時間、室温で2時間攪拌した。反応液を室温で1晩放置した 後に減圧濃縮し、得られた残渣に酢酸エチル200mlを加え水にて洗浄した。有機層を 無水硫酸マグネシウムにて乾燥した後、減圧濃縮して得られた油状物をシリカゲルカラム クロマトグラフィー(酢酸エチル/ヘキサン → 酢酸エチル)で精製し、標記化合物1 . 38gを白色結晶として得た。

[0064]

以下に実施例1~5と同様にして製造できる式(1)で表される化合物を第1表(表1)に示す。またそのうちのいくつかの物性値を第2表(表2-1~表2-3)に示す。な お、第1表中に記載のMeはメチル基を、Etはエチル基を、n-Prはノルマルプロピル 基を、i-Prはイソプロピル基を、cyclohexylはシクロヘキシル基を表すものとする。



【0065】 【表1】

第1表 式(1)の化合物(1)

化合物	R1	R2	R3	R4	R5	R6	R7	R8
番号			-	H	Н	Н	Н	4-MeC6H4
1	CICH2	H		<u>п</u> Н	H	Н	Н	4-MeC6H4
2	FCH2CH2	H	+		Н	H	H	4-MeC6H4
3	CICH2CH2	H	 	<u>H </u>	H	Н	Н	4-MeC6H4
4	BrCH2CH2	Н		<u>H</u>	Н	H	H	4-MeC6H4
5	ICH2CH2	H		<u>H</u>	H	H	H	4-MeC6H4
6	F3CCH2	Н		<u>H</u>	H	H	Н	4-MeC6H4
7	CI3CCH2	Н		H	H	H	H	4-MeC6H4
8	F3C(F3C)CH	Н	i-Pr	<u>H</u>	H	H	H	4-MeC6H4
9	FCH2(FCH2)C	Н	i-Pr	H				
10	CICH2CH2CH2	Н	i-Pr	H	<u> </u>	H	Н	4-MeC6H4
11	BrCH2(BrCH2) CH	Н	i-Pr	Н	Н	H	Н	4-MeC6H4
10	F3C(BrCH2)CH	Н	i-Pr	Н	Н	Н	H	4-MeC6H4
12	F3CCF2CF2CH	Н	i–Pr	Н	Н	Н	Н	4-MeC6H4
14	F3CCF2CF2CF	Н	i-Pr	Н	Н	Н	Н	4-MeC6H4
	2CH2CH2	 		Н	H	H	H	4-MeC6H4
15	CH2=C(CI)CH2	H	i-Pr i-Pr	Н	H	H	H	4-MeC6H4
16	2-fluoro-cyclo	Н	FPF	"	''		1	
17	hexyl 2-chloro-	Н	i-Pr	Н	Н	Н	Н	4-MeC6H4
18	cyclohexyl 2-iodo-	Н	i-Pr	Н	Н	Н	н	4-MeC6H4
	cyclohexyl			 		H	н	4-MeC6H4
19	EtO(F3C)CH	H	i-Pr	H	H	H	H	4-MeC6H4
20	F3CCH2	H	H	H	H	H	H	4-MeC6H4
21	F3CCH2	H	Et	H	H	H	H	4-MeC6H4
22	F3CCH2	<u> </u>	n-Pr	H	H		Н	4-MeC6H4
23	F3CCH2	Н	i-Bu	H	H	H	H	4-MeC6H4
24	F3CCH2	Н	t-Bu	H	H		H	4-MeC6H4
25	F3CCH2	H	2-butyl	_	H	H	H	4-MeC6H4
26	F3CCH2	Н	MeSC H2	Н	Н			
27	F3CCH2	Н	Me(HO	Н	Н	Н	Н	4-MeC6H4
	F3CCH2	Н	i-Pr	Н	Н	Н	Н	2-benzofuranyl
28	F3CCH2	Н	i-Pr	Н	Н	Н	Н	2,3-dihydro-benzo [1,4]dioxin-2-yl

[0066]



【表2-1】

第2表 化合物の物性値(1)

第2表 化	と合物の物性値(1)
化合物	物性値
番号	100 (011 d 1=7.1 Hz) 1.85-1.94 (1H
1	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.00 (3H, d, J=7.3 Hz), 1.02 (3H, d, J=7.1 Hz), 1.85-1.94 (1H,
	m),
	2.39 (3H, s), 3.45–3.51 (1H, m), 3.63–3.76 (2H, m),
	5.24 (1H, d, J=8.5 Hz), 5.66 (1H, d, J=6.1 Hz),
	5.72 (1H, d, J= 6.1 Hz), 6.59 (1H, br-s), 7.22 (2H, d, J=7.8 Hz),
	7.66 (2H, d, J=8.1 Hz).
2	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.00 (3H, d, J=7.3 Hz), 1.02 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.88–1.89 (1H,
	m),
	2.39 (3H, s), 3.52-3.72 (2H, m), 3.69-3.72 (1H, m),
	4.23-4.25 (1H, m), 4.30-4.45 (1H, m), 4.44-4.80 (1H, m),
	4.56-4.60 (1H, m), 4.97 (1H, br-d, J=8.8 Hz), 6.78 (1H, br-s),
	7.23 (2H, d, J=8.0 Hz), 7.67 (2H, d, J=8.3Hz).
3	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 0.97 (3H, d, J=6.3 Hz), 0.99 (3H, d, J=6.3 Hz), 1.83-1.88 (1H,
	m),
	2.38 (3H, s), 3.43–3.71 (5H, m), 4.19–4.24 (2H, m),
	5.38 (1H, br-d, J=6.8 Hz), 7.06 (1H, br-s),
	7.17 (2H, d, J=7.8 Hz), 7.66 (2H, d, J=7.8 Hz).
4	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.00 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.02 (3H, d, J=6.9 Hz), 1.87–1.89 (1H,
	m), 2.40 (3H, s), 3.38-3.41 (2H, m), 3.51-3.71 (3H, m),
	4.25-4.33 (2H, m), 4.98 (1H, br-d, J=7.8Hz), 6.75 (1H, br-s),
	7.23 (2H, d, J=7.8 Hz), 7.67 (2H, d, J=8.3 Hz).
	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.00 (3H, d, J=7.6 Hz), 1.02 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.87–2.05 (1H,
5	1 .
	m), 2.41 (3H, s), 3.13–3.17 (2H, m), 3.46–3.50 (1H, m),
	3.59-3.70 (2H, m), 4.22-4.28 (2H, m), 4.93 (1H, br-d, J=8.8
	Hz), 6.73 (1H, br-s), 7.23 (2H, d, J=7.8 Hz), 7.67 (2H, d, J=8.3
	Hz).
	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 0.96–1.03 (6H, m), 1.85–1.91 (1H, m), 2.39(3H, s),
6	3.46-3.51 (1H, m), 3.61-3.72 (2H, m), 4.35-4.46 (2H, m),
	5.26 (1H, d, J=8.3 Hz), 6.62 (1H, br-s), 7.21-7.23 (2H, m),
İ	7.63-7.65 (2H m)
<u> </u>	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.02 (3H, d, J=5.9 Hz), 1.03 (3H, d, J=6.6 Hz), 1.86-1.94 (1H,
7	
	m), 2.39 (3H, s), 3.48-3.53 (1H, m), 3.63-3.77 (2H, m),
	$A = A \cdot $
	5.25 (1H, d, J=8.3 Hz), 6.64 (1H, br-s), 7.21 (2H, d, J=7.8 Hz),
	7.64 (2H d J=8.1Hz).
	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.01 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.02 (3H, d, J=7.1 Hz), 1.86-1.94 (1H,
8	
	m), 2.39 (3H, s), 3.46–3.52 (1H, m), 3.54–3.76 (2H, m),
	5.56-5.67 (2H, m), 6.42 (1H, br-s), 7.22(2H, d, J=7.8 Hz),
	7.70 (2H, J=8.1 Hz).
L	7.10 (10.1)

[0067]



【表 2 - 2】 第2表 化合物の特性値(2)

乙衣	16日初の付任他(2)
9	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.00 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.02 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.84-1.92 (1H,
	l m)
	2 39 (3H, s), 3.47-3.52 (1H, m), 3.59-3.74 (2H, m),
	4.34-4.36 (1H, m), 4.46-4.47(1H, m),4.51-4.52 (1H, m),
	4.62-4.64 (1H, m),
	5.00-5.12 (2H, m), 6.69 (1H, br-s), 7.22 (2H, d, J=8.1 Hz),
	7.66 (2H d .I=8.1 Hz).
10	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 0.99 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.01 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.82-1.92 (1H,
10	m), 1.94-2.04(2H,m)
	2.39 (3H, s), 3.43-3.57 (3H, m), 3.60-3.73 (2H,m),
	4.10-4.20 (2H, m), 4.92 (1H, d, J=8.3 Hz), 6.82 (1H, br-s),
	7 22 (2H, d, J=8.3 Hz), 7.67 (2H, d, J=8.1 Hz).
11	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.01 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.02 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.85-1.90 (1H,
11	
	m), 2.39 (3H, s), 3.34–3.74 (7H, m), 4.97–5.04 (2H, m),
	6.62 (1H, br-s), 7.23 (2H, d, J=7.8 Hz),
	7.66 (2H, dd, J=8.3 Hz, 2.2 Hz).
-10	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.00–1.04 (6H, m), 1.87–1.93 (1H, m), 2.39 (3H, s),
12	3.31–3.34 (1H, m),3.43–3.52 (2H, m), 3.58–3.75(2H, m),
	5.25-5.32 (1H, m), 5.41-5.47 (1H, m), 6.54-7.00 (1H, m),
	7.21(2H, d, J=8.1 Hz), 7.62 (2H x 1/2, d, J=8.1 Hz),
	7 66/2H × 1/2 d J=8.3Hz).
10	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 0.99 (3H, d, J=7.1Hz), 1.01 (3H, d, J=7.1Hz), 1.84–1.92 (1H
13	m) 2.39 (3H, s), 3.46-3.53 (1H, m), 3.01-3.73 (2H, m),
	4.46-4.61 (2H, m), 5.21 (1H, br-d, J=7.6Hz), 6.55 (1H, br-s)
	7 21 (2H, dd, J=8.1Hz, 0.5Hz), 7.63 (2H, d, J=8.1Hz).
14	14 NMP (CDCL, ppm): 0.99 (3H, d, J=7.6Hz), 1.01 (3H, d, J=7.1Hz), 1.82-1.89 (1F
14	m), 2.21–2.40 (5H, m), 3.43–3.4/(1H, m), 3.60–3.69 (2H, H),
	4.26-4.31 (2H, m), 4.95 (1H, br-d, J=8.5Hz), 6.67 (1H, br-s
	7 22 (2H d J=7.8Hz), 7.66 (2H, d, J=8.3Hz).
15	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.00 (3H, d, J=7.1 Hz), 1.02 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.84–1.92 (1)
10	m),
	2.39 (3H. s), 3.45–3.50 (1H, m), 3.60–3.75 (2H, m),
	4 56 (1H, d, J=13.9 Hz), 4.62 (1H, d, J=13.9 Hz),
	5.06 (1H, d, J=8.3 Hz), 5.26 (1H, s), 5.34 (1H, d, J=1.5 Hz),
	6.73 (1H, br-d, J=3.2Hz), 7.22 (2H, d, J=8.1 Hz),
	7 65 (1H, d, J=8.3 Hz).
16	1H NMR (CDCIs, ppm): 0.99-1.02 (6H, m), 1.21-1.35 (3H, m), 1.71-1.90 (4H, m),
10	2.05-2.10 (2H, m), 2.38 (3H, s), 3.44-3.71 (3H, m),
	4.26-4.40 (1H, m), 4.67-4.85(2H, m), 6.84 (1H, br-s),
	7.21 (2H, d, J=7.1 Hz), 7.65-7.69 (2H, m).
17	1H NMR (CDCI, ppm); 0.99-1.03 (6H, m), 1.24-1.39 (3H, m),
17	1 59-1.71 (3H, m), 1.84-1.88 (1H, m), 2.03-2.17 (2H, H),
	2.38 (3H, d, J=1.5 Hz), 3.49-3.74 (4H, m), 4.62-4.74 (1H, m),
l	4.88 (1H, d, J=5.6Hz), 6.80 (1H, br-s), 7.20-7.22 (2H, m),
	7.67 (2H, d, J=7.1 Hz). 1H NMR (CDCl ₃ , ppm): 0.99-1.05 (6H, m), 1.19-2.38 (12H, m), 3.46-3.78 (3H, m),

[0068]



【表 2 - 3】 第2表 化合物の物性値(3)

第2表	化合物の物性値(3)
	6.79 (1H, br-s), 7.21 (2H, d, J=8.3 Hz), 7.66-7.70 (2H, m).
19	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 0.96–1.03 (6H, m), 1.26 (3H, t, J= 7.1Hz), 1.8–1.9 (1H, m),
	2.39 (3H, s), 3.47-3.72 (5H, m), 5.26-5.35 (1H, m),
	5.89-5.91 (1H, m), 6.5-6.6 (1H, m), 7.20-7.22 (2H, m),
	7.60-7.67 (2H, m).
20	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 2.40 (3H, s), 3.46–3.50 (2H, m), 3.60–3.64 (2H, m),
	4.43 (2H, q, $J = 8.5$ Hz), 5.5/ (1H, $Dr=s$), 6.66 (1H, $Dr=s$).
	7.23-7.26 (2H, m), 7.66-7.68 (2H, m).
21	14 NMP (CDCL, ppm): 1.01 (3H, t, J=7.6 Hz), 1.50-1.71 (2H, m), 2.39 (3H, s),
21	3.49-3.62 (2H, m), 3.72-3.81 (1H, m), 4.34-4.50 (2H, m),
	5.29 (1H, d, J=8.1 Hz), 6.66 (1H, br-s) 7.22-7.24 (2H, m),
	7 65 (2H, d, J=8,3 Hz).
- 00	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 0.95 (3H, t, J=7.2 Hz), 1.37–1.58 (4H, m), 2.40 (3H, s),
22	3 48-3 61 (2H, m), 3.82-3.87 (1H, m), 4.30-4.47 (4H, H),
	5.25 (1H, d, J=8.5 Hz), 6.68 (1H, br-s), 7.23 (2H, d, J=7.8 Hz),
	7.65 (2H, d, J=8.3 Hz).
	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 0.95 (3H, d, J=6.3 Hz), 0.96 (3H, d, J=6.6 Hz),
23	1.36-1.47 (2H, m), 1.69-1.74 (1H, m), 2.39 (3H, s),
	3.48-3.55 (2H, m), 3.90-3.95 (1H, m), 4.36-4.46(2H, m),
	5.11 (1H, d, J=8.5 Hz), 6.65 (1H, br-s), 7.23 (2H, d, J=8.3 Hz)
	7.65 (2H, d, J=8.1 Hz).
	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.04 (9H, s), 2.38 (3H, s), 3.50–3.53 (1H, m), 3.65–3.69(2H, m),
24	H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.04 (9H, s), 2.38 (3H, s), 6.65 (1H, br—s), 4.31–4.42 (2H, m), 5.21 (1H, br—d, J=8.8 Hz), 6.55 (1H, br—s),
•	7.19 (2H, d, J=8.1 Hz), 7.60–7.62 (2H, m).
	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 0.95(3H, t, J=7.3 Hz), 0.99 (3H, d, J= 6.8 Hz), 1.20–1.25 (1H
25	
	m), 1.53-1.67 (2H, m), 2.39 (3H, s), 3.46-3.51 (1H, m),
	3.61-3.69 (1H, m), 3.73-3.78 (1H, m), 4.35-4.45 (2H, m),
	5.25 (1H, d, J= 8.5 Hz), 6.60 (1H, br-s), 7.21-7.24 (2H, m),
	7.64 (2H, d, J= 8.3Hz).
	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 2.18 (3H, s), 2.40 (3H, s), 2.65 (1H, dd, J=13.8 Hz, 7.7 Hz),
26	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm); 2.16 (3H, 5), 2.46 (6H, 5), 2.66 (1H, 6H, 5), 2.69 (2H, m), 2.80 (1H, dd, J=13.7 Hz, 5.6 Hz), 3.69–3.74 (2H, m),
	3.98-3.99 (1H, m), 4.41-4.46 (2H, m), 6.16 (1H, d, J=7.1 Hz),
	6.62 (1H, br-s), 7.24-7.30 (2H, m), 7.65-7.67 (2H, m).
	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.18–1.21 (3H, m), 2.41 (3H, s), 3.37–3.49 (1H, m),
27	3.59-3.66 (1H, m), 3.78-3.86 (1H, m), 3.89-4.01(1H, m),
	4.16 (1H, d, J=4.4 Hz), 4.46 (2H, q, J=8.5 Hz),
	5.63 (1H, d, J=9.0 Hz), 6.83 (1H, br-t, J=6.0 Hz),
	7.24(2H, d, J=8.3 Hz), 7.66–7.69 (2H, m).
	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 1.01 (3H, d, J=7.1 Hz), 1.03 (3H, d, J=6.8 Hz), 1.88–1.93 (11
28	
1	m), 3.54-3.74 (3H, m), 4.36-4.48 (2H, m), 5.24 (1H, d, J=8.8 Hz),
	6.95 (1H, br-s), 7.26–7.31 (1H, m), 7.39–7.50 (3H, m),
	7.66 (1H, d, J=8.1 Hz)
29	¹ H NMR (CDCl ₃ , ppm): 0.93–0.98 (6H, m), 1.73–1.77 (1H, m), 3.41–3.60 (3H, m),
	4.09-4.49 (4H, m), 4.66-4.71 (4H, m), 4.98-5.02 (1H x 1/2, n
1	5.08-5.11 (1H x 1/2, m), 6.88-6.98 (5H, m).

[0069]

製剤例および試験例

次に本発明に係わる殺菌剤の製剤例及び殺菌活性試験例を示す。以下の説明において「



部」とあるのは「重量部」を意味する。

【実施例6】

[0070]

粒剤

本発明化合物(1)30部、ベントナイト22部、タルク45部、ソルポール5060 (界面活性剤:東邦化学(株)商品名)3部及び少量の消泡剤を均一に混錬し、バスケット造粒機にて造粒した後乾燥させて粒剤100部を得た。

【実施例7】

[0071]

粒剤

本発明化合物(2)15部、ベントナイト60部、タルク21部、ドデシルベンゼンスルホン酸ソーダ1部、ポリオキシエチレンアルキルアリルエーテル1部及びリグニンスルホン酸ソーダ2部を混合した後、適量の水を加えて均一に混錬し、バスケット造粒機にて造粒した後乾燥させて粒剤100部を得た。

【実施例8】

[0072]

水和剤

本発明化合物(3)50部、炭酸カルシウム40部、ソルポール5039(アニオン性界面活性剤とホワイトカーボンの混合物:東邦化学(株)商品名)5部及びホワイトカーボン5部を均一に混合粉砕して水和剤とした。

【実施例9】

[0073]

水和剤

本発明化合物(4)30部、カオリナイト63部、ソルポール5039(アニオン性界面活性剤とホワイトカーボンの混合物:東邦化学(株)商品名)5部及びホワイトカーボン2部を均一に混合粉砕して水和剤とした。

【実施例10】

[0074]

乳剤

本発明化合物(5)20部、キシレン55部、N,N-ジメチルホルムアミド20部、ソルポール2680(界面活性剤)5部を均一に混合して乳剤とした。

【実施例11】

[0075]

フロアブル剤

本発明化合物(6)40部、ソルポール3353(非イオン性界面活性剤:東邦化学(株)商品名)5部、ザンサンガムの1%水溶液5部、水40部、エチレングリコール10部のうち有効成分以外の成分を均一に溶解し、ついで本発明化合物を加え、よく攪拌した後、サンドミルにて湿式粉砕し、フロアブル剤を得た。

【実施例12】

[0076]

临保

本発明化合物(7)5部、クレー95部を均一に混和し、粉剤を得た。

【実施例13】

[0077]

イネいもち病防除効果試験(散布試験)

イネポット(品種:コシヒカリ;2葉期)に実施例9に準じて、200ppmに調製した水和剤の希釈液で散布し風乾させた。人工気象室(設定条件:22℃、12時間暗光サイクル)に植物を入れ、いもち病胞子懸濁液を噴霧接種した。気象室内を高湿に保ち、7日後に調査を行った。防除価を次式により算出し、以下の基準で表示した。結果を第4表(表4)に示す。



[0078] 【表3】

防除価(%)=(1-処理区の発病数/無処理区の発病数)×100

効果	防除価
A	80%以上
R	50%以上80%未満
C	50%未満
<u> </u>	

[0079]

また、対照薬剤は以下の式(7)(化10)と式(8)(化11)ものを使用した。

[0800]

【化10】

[0082] 【表4】

第4表 イネいもち病防除効果試験(散布試験)

5病防除効果試験(散布試験)			
化合物番号	効果		
2	Α		
3	A		
4	A		
5	Α		
6	Α		
7	Α		
8	Α		
9	Α		
10	Α		
11	B		
13	Α		
14	В		
15	Α		
16	Α		
17	Α		
24	Α		
25	Α		
28	Α		
29	Α		
式(7)	С		
式(8)	C		

【実施例14】 [0083]





イネいもち病防除効果試験(水面施用)

5000分の1のワグネルポットにイネ(品種:コシヒカリ;3葉期)を移植し、温室内で1週間生育した後、実施例7に準じて調製した粒剤を10アール当たり1.5 kgになるように水面施用した。薬剤処理30日後、イネいもち病菌の胞子懸濁液を噴霧接種し、温度25℃で高湿度の条件下に1週間置き病斑数を調査した。防除価は次式により算出し、以下の基準で表示した。結果を第6表(表6)に示す。また対照薬剤は実施例13と同様のものを使用した。

【0084】 【表5】

防除価(%)=(1-処理区の発病数/無処理区の発病数)×100

効果	防除価
Α	80%以上
В	50%以上80%未満
С	50%未満

【0085】 【表6】

第6表 イネいもち病防除効果試験(水面施用)

化合物番号	効果
1	Α
2	Α
6	Α
15	Α
24	A
28	Α
29	A
式(7)	C
式(8)	C

【産業上の利用可能性】

[0086]

本発明に係るジアミン誘導体は、イネいもち病に対して優れた防除効果を示すことから 、農芸用殺菌剤として有用である。



【書類名】要約書

【要約】

【課題】ジアミン誘導体とその製造法および該化合物を有効成分として含有する殺菌剤を 提供する。

式(1)で表されるジアミン誘導体とその製造法および該化合物を有効成 【解決手段】 分として含有する殺菌剤。

[式中、R1はハロゲンで置換された炭素数1~6のアルキル基等を表し、R2およびR 7はそれぞれ独立して水素原子、炭素数 $1 \sim 6$ のアルキル基、等を表し、R 3 および R 4はそれぞれ独立して水素原子、置換されていてもよい炭素数1~6のアルキル基、置換さ れていてもよいアリールアルキル基、置換されていてもよいアリール基等を表すか、ある いは結合している炭素原子を含む炭素数3~6のシクロアルキル基を表し、R5およびR 6はそれぞれ独立して水素原子、炭素数1~6のアルキル基等を表し、R8は置換されて いてもよいアリールアルキル基、置換されていてもよいアリール基または置換されていて もよいヘテロアリール基を表す。]

【選択図】 なし



特願2003-372467

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[000005887]

1. 変更年月日

1997年10月 1日

[変更理由]

名称変更

住 所

東京都千代田区霞が関三丁目2番5号

氏 名 三井化学株式会社

2. 変更年月日 [変更理由] 2003年11月 4日

住所変更

住 所

東京都港区東新橋一丁目5番2号

氏 名

三井化学株式会社

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.